PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

WO 94/15999 (51) Internationale Patentklassifikation 5: (11) Internationale Veröffentlichungsnummer: A1 C08J 3/12 // C08L 71:00, 81:06 (43) Internationales 21. Juli 1994 (21.07.94) Veröffentlichungsdatum:

PCT/EP94/00007 (21) Internationales Aktenzeichen:

4. Januar 1994 (04.01.94) (22) Internationales Anmeldedatum:

(30) Prioritätsdaten:

8. Januar 1993 (08.01.93) DE P 43 00 326.5 21. Januar 1993 (21.01.93) DE P 43 01 543.3

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SCHOENHERR, Michael [DE/DE]; Otto-Dill-Strasse 3, D-67227 Frankenthal (DE). AHLERS, Juergen [DE/DE]; Beethovenstrasse 32, D-68649 Gross-Rohrheim (DE). BUCHERT, Hermann [DE/DE]; An der Nolzeruhe 8c, D-67098 Bad Duerkheim (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, FI, HU, JP, KP, KR, KZ, LK, LV, MG, MN, MW, NO, NZ, PL, RO, RU, SD, SK, UA, US, UZ, VN, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CL, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: MICROPOWDER

(54) Bezeichnung: MIKROPULVER

### (57) Abstract

The invention concerns a micropowder with spherical particles having an essentially smooth surface structure and containing as the essential component polyarylene ether sulphones or ketones and obtained by prilling melts of such compounds or by spray-drying solutions

### (57) Zusammenfassung

Mikropulver mit sphärischen Teilchen einer im wesentlichen glatten Oberflächenstruktur, enthaltend als wesentliche Komponente Polyarylenethersulfone oder -ketone, erhältlich durch Prillen derer Schmelzen oder Sprühtrocknung derer Lösungen.

BNSDOCID: <WO

PCT/EP94/00007

Mikropulver

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft Mikropulver mit sphärischen Teilchen einer im wesentlichen glatten Oberflächenstruktur, die als wesentliche Komponente Polyarylenethersulfone oder -ketone enthalten und die durch Prillen derer Schmelzen oder Sprühtrock-10 nung derer Lösungen erhältlich sind. Darüber hinaus betrifft die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung dieser Mikropulver und deren Verwendung. Ferner betrifft die Erfindung wäßrige Dispersionen, die die Mikropulver enthalten sowie daraus hergestellte

Beschichtungen. 15 Mikropulver auf der Basis von Polyarylenethersulfonen oder -ketonen sind an sich bekannt und werden beispielsweise als Haftvermittler zwischen metallischen Oberflächen und Polytetrafluorethylen eingesetzt, etwa um Beschichtungen mit haftabweisender Wir-20 kung und gutem Gleitverhalten herzustellen (siehe beispielsweise GB 1 426 342). Derartige bekannte Mikropulver werden dadurch erhalten, daß die Substrate durch Abkühlen versprödet und anschlie-Bend gemahlen werden (siehe z.B. EP-A2-377 170). Aus der WO 91/00876 geht hervor, daß Mikropulver aus Polyarylenethersul-25 fonen auch dadurch zugänglich sind, daß die Polyarylenethersulfone mit einer Flüssigkeit zu einer Paste verarbeitet werden, diese unter starkem Rühren im Wasser emulgiert und die Emulsion getrocknet wird. Die durch Mahlen erhältlichen Mikropulver haben stets unregelmäßige kantige Oberflächen. Dies wirkt sich bei-30 spielsweise nachteilig auf die Fließfähigkeit und die Schüttdichte der Pulver sowie das Verhalten des Pulvers in der Wirbelschicht aus. Darüber hinaus können Oberflächen nicht, wie es für viele Anwendungszwecke erforderlich ist, sehr gleichmäßig be-

- schichtet werden. Die unter Einwirken eines Schergefälles aus ei-35 ner Emulsion hergestellten Mikropulver enthalten ovale bis längliche Partikel, die sich ebenso wie die gemahlenen Teilchen nicht befriedigend auf der zu beschichtenden Oberfläche anordnen. Aus der GB-A 2 151 202 war bekannt, daß Mikrokapseln, die aus einer öligen Substanz umschlossen von Wänden aus Polysulfon bestehen,
- 40 hergestellt werden können, indem entsprechende Lösungen mittels einer Druckdüse versprüht werden. Da bestimmte Anwendungen Partikel mit sehr glatter Oberflächenstruktur erfordern, genügen weder die aus der Emulsion gewonnenen Teilchen noch die Mikrokapseln diesen Anforderungen. Auch in der EP-A2-441 047 wird beschrieben,
- 45 daß kleine Teilchen mit poröser Oberfläche erhalten werden, wenn

nicht über 2,5. Bevorzugt werden Spanfaktoren bis etwa 1,5. Ganz besonders bevorzugt sind die Spanfaktoren kleiner als 1.

Als wesentliche Komponente A enthalten die erfindungsgemäßen Mi-5 kropulver Polyarylenethersulfone oder -ketone. Diese enthalten wiederkehrend Einheiten I

$$-N - Ar + T - Ar^{1} + Z + Ar^{2} - Q - Q + Ar^{3} - (1)$$

Dabei können t und q unabhängig voneinander gleich oder verschieden voneinander sein und jeweils den Wert 0 oder eine ganze Zahl von 1 bis 3 annehmen. N bedeutet entweder -O- oder -S-, bevorzugt -O-. Unabhängig voneinander können T und Q gleich oder verschieden sein. Sie können eine chemische Bindung oder eine Gruppe ausgewählt aus -O-, -S-, C=O, S=O, -SO<sub>2</sub>-, -N=N-, -RaC=CRb- und -CRcRd- bedeuten. Darunter sind -O-, C=O, -SO<sub>2</sub>- und -CRcRd- besonders be-

gewantt aus -o-, -s-, C=o, s=o, -so<sub>2</sub>-, -N-N-, -R-C-CR- und -CR-R-bedeuten. Darunter sind -o-, C=o, -so<sub>2</sub>- und -CR-R-besonders bevorzugt. Bevorzugt sind T und Q auch eine chemische Bindung. Rabis Rd können unabhängig voneinander entweder gleich oder ver-

20 schieden voneinander sein und können entweder jeweils Wasserstoffatome oder  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkylgruppen, wie Methyl, Ethyl, Propyl oder t-Butyl, bevorzugt Wasserstoff oder Methyl bedeuten. Darüber hinaus können  $R^c$  und  $R^d$  auch  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkoxy-,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alky-laryl- oder  $C_6$ - bis  $C_{18}$ -Arylgruppen darstellen. Zu den bevorzugten

25 Gruppen zählen Methoxy, Ethoxy, Propoxy, t-Butoxy, Benzyl und Phenyl. Die vorgenannten Gruppen können jeweils auch mit Fluor und/oder Chloratomen substituiert sein. Als Beispiel ist die Trifluormethyl- oder die p-Chlorphenylgruppe zu nennen. Erfindungsgemäß ist Z eine Gruppe ausgewählt aus C=O, S=O und -SO<sub>2</sub>-, wobei

30 C=O und  $-SO_2$ - besonders bevorzugt werden. Die Variablen Ar bis Ar³ können unabhängig voneinander die gleiche Bedeutung haben oder verschieden voneinander sein. Erfindungsgemäß stehen sie für C6- bis C18-Arylgruppen. Zu diesen zählen Phenyl, Biphenyl und Naphthyl. Vorzugsweise sind die Arylgruppen nicht substituiert, kön-

35 nen aber Substituenten ausgewählt aus der Gruppe der  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl-,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkylaryl,  $C_6$ - bis  $C_{18}$ -Aryl,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkoyreste und Halogenatome haben. Beispiele geeigneter Substituenten sind Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Pentyl, n-Hexyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Benzyl, Ethylphenyl,

40 Phenyl, Fluor oder Chlor.

Im folgenden sind einige der bevorzugten wiederkehrenden Einheiten I aufgeführt:

0/15000A1 | >

45

mit einem Gewichtsanteil an Polyarylenethersulfone oder -ketone mit bis zu 90 Gew.-%. Besonders bevorzugt werden Co- oder Block-copolymere mit 20 bis 80 Gew.-% Polyarylether.

- 5 Die Polyarylenethersulfone oder -ketone können beliebige Endgruppen z.B. Halogen-, Methoxy-, Benzyloxy-, Phenoxy- oder Aminogruppen enthalten. Bevorzugte Endgruppen sind Halogen- oder Methoxygruppen.
- 10 Im allgemeinen weisen die Polyarylenethersulfone oder -ketone mittlere Molekulargewichte  $\overline{M}_n$  (Zahlenmittel) im Bereich von 15 000 bis 60 000 g/mol und relative Viskositäten von 0,25 bis 0,95 dl/g auf. Die relativen Viskositäten werden je nach Löslichkeit der Polyarylenethersulfone oder -ketone entweder in 1 gew.-%iger N-
- 15 Methylpyrrolidon-Lösung, in Mischungen aus Phenol und Dichlormethan oder in 96 %iger Schwefelsäure bei jeweils 20°C bzw. 25°C gemessen.
- Die als Komponente A in Betracht kommenden Polyarylenethersulfone 20 oder -ketone sind an sich bekannt und können nach an sich bekannten Methoden hergestellt werden. Polyarylenethersulfone oder -ketone entstehen z.B. durch Kondensation aromatischer Bishalogenverbindungen und den Alkalidoppelsalzen aromatischer Bisphenole. Sie können beispielsweise auch durch Selbstkondensation von
- 25 Alkalisalzen aromatischer Halogenphenole in Gegenwart eines Katalysators hergestellt werden. Der DE-A-38 43 438 ist beispiels-weise eine ausführliche Zusammenstellung geeigneter Monomerer zu entnehmen. Geeignete Verfahren werden unter anderem in der US-A-3 441 538, 4 108 837, der DE-A1-27 38 962 und der EP-A1-361
- 30 beschrieben. Polyarylenetherketone sind auch durch elektrophile (Friedel-Crafts-)Polykondensation zugänglich, wie unter anderem in der WO 84/03892 beschrieben. Bei der elektrophilen Polykondensation werden zur Bildung der Carbonylbrücken entweder Dicarbonsäurechloride oder Phosgen mit Aromaten, welche zwei durch
- 35 elektrophile Substituenten austauschbare Wasserstoffatome enthalten, umgesetzt, oder es wird ein aromatisches Carbonsäurechlorid, das sowohl eine Säurechloridgruppe als auch ein substituierbares Wasserstoffatom enthält, mit sich selbst polykondensiert.
- Bevorzugte Verfahrensbedingungen zur Synthese von Polyarylenethersulfonen oder -ketonen sind beispielsweise in den EP-A-113 112 und 135 130 beschrieben. Besonders geeignet ist die Umsetzung der Monomeren in aprotischen Lösungsmitteln, insbeson-
- 45 dere N-Methylpyrrolidon, in Gegenwart von wasserfreiem Alkalicarbonat, insbesondere Kaliumcarbonat. Die Monomeren in der

chlorbenzol und N-Methylpyrrolidon erwiesen. Dabei wird im allgemeinen ein üblicher Radikalinitiator eingesetzt. Die Umsetzung wird im allgemeinen bei 75 - 150°C ausgeführt. Das Reaktionsprodukt wird durch Fällung mit einem üblichen Fällungsmittel, wie niedermolekularer Alkohol und Keton, oder durch Entfernen des Lösungsmittels (z.B. im Entgasungsextruder, Dünnschichtverdampfer), gewonnen.

Die Reaktionsteilnehmer können aber beispielsweise auch bei einer 10 Temperatur von 270 - 350°C in der Schmelze in einem kontinuierlich oder absatzweise arbeitenden Mischaggregat (z.B. Ein- oder Zwei-wellenextruder, Kneter) umgesetzt, werden.

Die reaktive Verbindung wird dabei vorzugsweise in flüssiger 15 Form, insbesondere innerhalb der Knetzone eines Mischaggregats zur Schmelze des Polymeren zudosiert.

Bevorzugt werden in den erfindungsgemäßen Mikropulvern als Polyarylenethersulfonen oder -ketonen B modifizierte Polyarylenether-20 sulfone oder -ketone A eingesetzt, die durch Umsetzen von 80 bis 99,9 Gew.-%, insbesondere 90 bis 99 Gew.-% des unmodifizierten Polyarylenethersulfonen oder -ketonen A, mit 0,1 bis 20 Gew.-%, insbesondere 1 bis 10 Gew.-% der reaktiven Verbindung erhalten worden war.

25

Besonders bevorzugt werden als Komponente B mit 0,1 bis 1,5 Gew.-% Maleinsäureanhydrid gepfropfte Polyarylenethersulfone. Dabei werden Polyarylenethersulfone, enthaltend 5 bis 95 Mol-% Einheiten  $I_1$  und 5 bis 95 Mol-% Einheiten  $I_2$  bevorzugt.

30

Polyarylenethersulfone mit 80 bis 95, vorzugsweise 85 bis 95 mol-% Einheiten der Formel  $I_2$  und  $I_1$  und entsprechend 5 bis 20, vorzugsweise 5 bis 15 mol-% Einheiten der Formel  $I_1$  bzw.  $I_2$  seien hier insbesondere erwähnt.

35

Als Radikalstarter können in der Regel die in der Fachliteratur (z.B. J.K. Kochi, "Free Radicals", J. Wiley, New York, 1973) beschriebenen Verbindungen Verwendung finden.

- 40 Üblicherweise werden die Radikalstarter in Mengen von etwa 0,01 bis etwa 1 Gew.-%, bezogen auf die eingesetzten Polyarylenethersulfone oder -ketone A verwendet. Selbstverständlich können auch Mischungen unterschiedlicher Radikalstarter eingesetzt werden.
- 45 Erfindungsgemäß können die Mikropulver auch Mischungen aus den Komponenten A und B enthalten. Neben den wesentlichen Komponenten können die Mikropulver noch z.B. bis zu 40 Gew.-% weiterer Addi-

WO 94/15999

11

Das Verhältnis von Zerstäubergasmassen- zu Flüssigkeitsmassendurchsatz ist im allgemeinen größer 2. Als besonders vorteilhaft
haben sich Zerstäubergas-/Flüssigkeitsdurchsätze im Verhältnis
von 3 bis 10 erwiesen. In der Regel sind Gasdrucke von 5 bar oder
mehr erforderlich. Mehr als 100 bar Gasdruck sind nur selten nötig. Im allgemeinen betragen die Gasdrucke von 10 bis 70 bar.

Nach der Zerstäubung können die Flüssigkeitströpfchen in einer Trockenkammer beispielsweise in einem Sprühturm bekannter Bauart getrocknet werden (siehe z.B. K. Masters: Spray Drying Handbook, Leonhard Hill Books, London 1972). Die Verdampfung des Lösungsmittels kann sowohl bei Normaldruck als auch im Vakuum erfolgen. Die zur Lösungsmittelverdampfung erforderliche Wärme wird dabei bevorzugt am Kopf des Turmes durch ein inertes Trocknungsgas zugeführt. Als Trocknungsgas eignet sich vor allem Stickstoff. Es können aber auch andere Gase wie Kohlendioxid oder Luft verwendet werden. Die Gastemperatur am Kopf des Trockenturms ist vorzugsweise größer als die Verdampfungstemperatur des Lösungsmittels und kann von Raumtemperatur bis 500°C betragen. Im allgemeinen beträgt sie 100°C oder mehr. Bevorzugt liegt sie im Bereich von 200°C bis 300°C.

Vorzugsweise strömt das Trocknungsgas zusammen mit den Flüssigkeitströpfchen durch den Trockenturm und wird am Ausgang des Tur25 mes zusammen mit dem Trockengut abgesaugt. Die Gastemperatur am
Ausgang des Turmes hängt von dem gewünschten Restlösungsmittelgehalt des Pulvers ab. Sie kann von Raumtemperatur bis knapp weniger als die Gastemperatur am Kopf des Trockenturms betragen. In
der Regel beträgt sie 50°C oder mehr, beispielsweise 120°C bis
170°C. Im allgemeinen sind Temperaturen größer als 200°C nicht erforderlich.

Das Pulver kann im allgemeinen wie üblich durch Filter oder Zyklone von dem Gasstrom getrennt werden. Für die Herstellung der 35 erfindungsgemäßen Mikropulver werden bevorzugt Filter zur Feststoffabtrennung verwendet.

Der Restlösungsmittelgehalt des erfindungsgemäßen Mikropulvers beträgt ohne Nachtrocknung im allgemeinen nicht mehr als 5 %,.

40 insbesondere kleiner als 2 %. Um den Gehalt an Restlösungsmittel weiter zu verringern, kann der Sprühtrocknung eine Nachtrocknung, die mit einer Nachkühlung kombiniert sein kann, nachgeschaltet sein. Die Nachtrocknung kann beispielsweise in einem Wirbelbett oder Fließbett erfolgen.

Beispiel 1

Es wurde ein Polyarylenethersulfons, enthaltend im wesentlichen sich wiederholende Einheiten  $\text{\ensuremath{\textsc{I}}}_1$ 

5

10 mit einer Viskositätszahl von 52 ml/g (gemessen in einer 1 Gew.-%igen Lösung aus Phenol und 1,2-Dichlorbenzol im Verhältnis 1:1 bei 25°C) und einem Volumenfließindex von 140 ml/10 min (gemessen bei 360°C) verwendet. Es wurde eine 10 gew.-%ige Lösung dieses Polyarylenethersulfons in N-Methylpyrrolidon hergestellt.

15 Diese Lösung, die eine reduzierte Viskosität von 50 mPas hatte, wurde bei 25°C in einem Ultraschallzerstäuber (US 1, Typ 7/0.017.16.60 der Firma Lechler) versprüht. Als Trockenkammer wurde ein Trockenturm mit einem Durchmesser von 20 cm und einer Länge von 2 m verwendet. Der als Trockengas verwendete Stickstoff

20 hatte am Kopf des Turmes eine Temperatur von 205°C. Die Temperatur am Ausgang des Turmes betrug 150°C. Der Durchsatz des Trockengases betrug 20 kg/h und der der Lösung 300 g/h.

Es wurden sphärische Teilchen mit glatter Oberflächenstruktur und 25 einem mittleren Durchmesser (Zahlenmittelwert) von 20  $\mu$ m erhalten. Der Restlösungsmittelgehalt des Pulvers betrug 5 %. Die Teilchen sind in Abbildung 1-3 abgebildet.

## Beispiel 2

30

Eine Mischung aus 16 Gew.-% des in Beispiel 1 beschriebenen Polyarylenethersulfons in N-Methylpyrrolidon wurde hergestellt. Diese Lösung, die bei Raumtemperatur eine reduzierte Viskosität von 200 mPas hatte, wurde in einer pneumatischen Zweistoffdüse mit

- 35 0,5 mm Flüssigkeitseinsatz (Modell 970 der Firma Schlick) bei einem Druck von 2 bar versprüht. Der Flüssigkeitsdurchsatz betrug 300 g/h. Stickstoff, dessen Temperatur 220°C betrug, diente als Düsengas. Als Trockenkammer wurde der unter Beispiel 1 beschriebene Trockenturm verwendet. Als Trockengas wurde Stickstoff, des-
- 40 sen Temperatur am Kopf des Trockenturms 180°C betrug, verwendet. Die Stickstofftemperatur am Ausgang des Turms betrug 155°C.

Es wurden sphärische Teilchen mit glatter Oberfläche und einem mittleren Durchmesser (Zahlenmittelwert) von 6,5 µm erhalten. Da-45 bei waren 96 Gew.-% des Mikropulvers Teilchen mit einem Durchmesser von kleiner 24 µm. Der relative Span-Faktor betrug 2,5. Die

## Patentansprüche

- Mikropulver mit sphärischen Teilchen einer im wesentlichen
   glatten Oberflächenstruktur, enthaltend als wesentliche Komponente Polyarylenethersulfone oder -ketone, erhältlich durch Prillen derer Schmelzen oder Sprühtrocknung derer Lösungen.
- Mikropulver nach Anspruch 1, enthaltend als wesentliche Kom ponente
  - A) Polyarylenethersulfone oder -ketone enthaltend, wiederkehrende Einheiten I

$$-N - Ar + T - Ar^{1} + Z + Ar^{2} - Q \rightarrow_{q} Ar^{3} - (I)$$

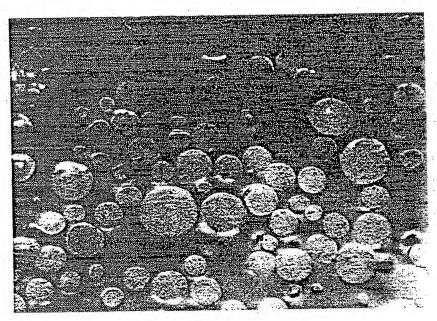
in denen t und q jeweils den Wert 0 oder eine ganze Zahl von 1 bis 3 annehmen können; N -O- oder -S- bedeuten kann; T und Q eine chemische Bindung oder eine Gruppe 20 ausgewählt aus -O-, -S-, C=O, S=O, -SO<sub>2</sub>-, -N=N-, -RaC=CR6- und -CRcRd- sein können; Ra und Rb jeweils Wasserstoffatome,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkylgruppen,  $R^c$  und  $R^d$  jeweils Wasserstoffatome,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl-,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkoxy-,  $C_{1}$ - bis  $C_{10}$ -Alkylaryl- oder  $C_{6}$ - bis  $C_{18}$ -Arylgruppen bedeu-25 ten können, wobei die vorgenannten Gruppen jeweils auch mit Fluor und/oder Chloratomen substituiert sein können; Z eine Gruppe ausgewählt aus C=O, S=O und-SO<sub>2</sub>- sein kann; Ar,  $Ar^{1}$ ,  $Ar^{2}$  und  $Ar^{3}$  für  $C_{6}$ - bis  $C_{18}$ -Arylgruppen stehen, wobei diese Substituenten haben können, ausgewählt aus 30  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl-,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkylaryl-,  $C_6$ - bis  $C_{18}-Aryl-$ ,  $C_{1}-$  bis  $C_{10}-Alkoxyreste$  und Halogenatome oder deren statistischen Copolymerisate oder Blockcopolymerisate und/oder

B) Polyarylenethersulfone oder -ketone, erhältlich durch Umsetzen von A mit einer reaktiven Verbindung, die neben einer C-C-Doppel- oder Dreifachbindung eine bzw. mehrere Carbonyl-, Carbonsäure-, Carboxylat-, Säureanhydrid-, Säureamid-, Säureimid-, Carbonsäureester-, Amino-, Hydro-xyl-, Epoxi-, Otazolin-, Urethan-, Harnstoff-, Lactam-oder Halogenbenzylgruppen enthalten oder deren statistischen Copolymerisaten oder Blockcopolymerisaten.

45

1/6

FIG. 1

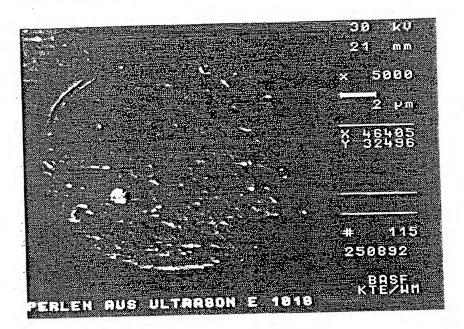


25089201

Vergr. 530:1

3/6

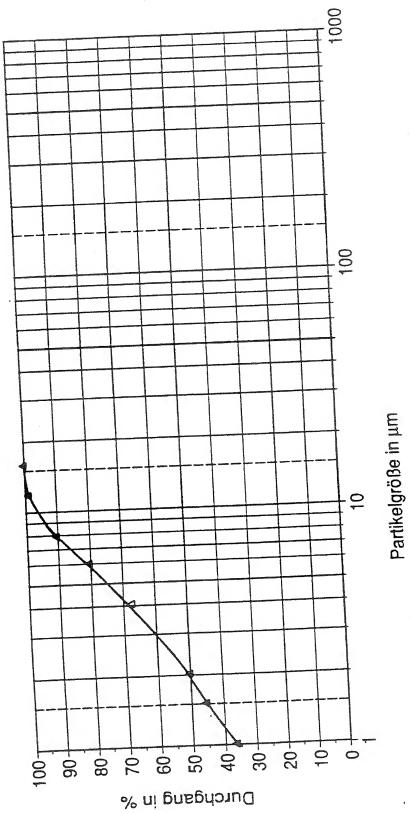
FIG. 3



Vergr. 5000:1

0/1E00051 I





# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No. PCT/EP 94/00007

	I have all Petent Clessification (IPC) or to both national cla	estification and IPC			
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC					
inimum do	commentation scarched (classification system followed by classification sy	cation symbols)			
ocumentati	ion searched other than minimum documentation to the extent th	ast such documents are included in the fields so	arched		
llectronic da	ata base consulted during the international search (name of data	base and, where practical, search terms used)			
	IENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
-	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	ne relevant passages	Relevant to claim No.		
Category *			1-5		
(	GB,A,2 151 202 (NITTO ELECTRIC CO. LTD.) 17 July 1985	THEOSTICE	1-6		
Y	see claims 1,4 see page 3, line 15 - page 3, line 32 see figure 3; example 7				
Υ	DE,A,24 03 660 (INVENTA AG FÜR FORSCHUNG UND PATENTVERWERTUNG) 8 August 1974 see claims 1-3 see example 1		1-6		
A	GB,A,2 000 720 (ASAHI KASEI KOGYO K.K.) 17 January 1979 see claims 8,9,11		1,5		
C Fu	rther documents are listed in the continuation of box C.	Y Patent family members are listed	i in annex.		
*Special categories of cited documents:  *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  *E* earlier document but published on or after the international filing date  *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  *P* document published prior to the international filing date but		"T" later document published after the ir or priority date and not in conflict intended to understand the principle or invention  "X" document of particular relevance; the camot be considered novel or cannot involve an inventive step when the "Y" document of particular relevance; the camot be considered to involve an document is combined with one or ments, such combination being obvin the art.	<ul> <li>T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</li> <li>"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone</li> <li>"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled</li> </ul>		
later than the priority date claimed  Date of the actual completion of the international search		Date of mailing of the international search report  06.06.94.			
	22 April 1994		•		
Name and	d mailing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2  NL - 2280 HV Rijswijk  Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer  Hallemeesch, A			

Form PCT/ISA/218 (second sheet) (July 1992)

. 1

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP 94/00007

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES						
IPK 5	C08J3/12 //C08L71:00,C08L81:06					
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK						
B. RECHERCHIERTE GEBIETE  Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)  IPK 5 COBJ COBG						
Recherchier	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow	eit diese unter die recherchierten Gebiete	fallen			
			de la constant de la			
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na	me der Datenbank und evil. verwendete	Suchbegriffe)			
C. ALS W	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN					
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.			
V	GB,A,2 151 202 (NITTO ELECTRIC INC	DUSTRIAL	1-5			
X	CO. LTD.) 17. Juli 1985		1-6			
Υ	siehe Ansprüche 1,4					
	siehe Seite 3, Zeile 15 - Seite 3,	, Zeile				
	32 siehe Abbildung 3; Beispiel 7					
and the control of th	Ques wells state	quie mich mich				
Y	DE,A,24 03 660 (INVENTA AG FUR FORSCHUNG UND PATENTVERWERTUNG) 8. August 1974					
	siehe Ansprüche 1-3					
Control of the Contro	siehe Beispiel 1		1,5			
A	GB,A,2 000 720 (ASAHI KASEI KOGYO 17. Januar 1979	K.K.)	1,5			
	siehe Ansprüche 8,9,11					
LAND PROPERTY OF						
	•					
	eitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu trehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie				
Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeioedatun oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit dem veröffentli						
aber	micht als besonders benetussm anzuschatt ist	Erfindung zugrundeliegenden Prinzip	a oder der ihr zugrmaznegensen			
Ann	neldedatum verolientiicht worden ist	X' Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden				
scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichung belegt werden ey		Y' Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erlindun				
ausgeführt)  ausgeführt)  werden, wenn die Veröffentlichung die sich auf eine mündliche Offenbarung,  Veröffentlichungen o			in Verbindung gebracht wird und			
cine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht diese Verbindu		diese Verbindung für einen Fachmar & Veröffentlichung, die Mitglied dersel	n nanenegeno me			
den	n beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist es Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen R				
22. April 1994		0 6. 05. 94				
Name un	nd Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter				
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax (+31-70) 340-3016		Hallemeesch, A				

Formbiatt PCT/ISA/210 (Biatt 2) (Juli 1992)